

Железо

задания 32

1(40)

Вещество, которое образуется при добавлении цинкового порошка в раствор хлористого железа, отделили фильтрованием и растворили в горячей концентрированной азотной кислоте. Раствор упарили, твёрдый остаток прокалили, а выделившиеся газы пропустили через раствор гидроксида натрия

2 (55)

Оксид железа(II) нагрели с разбавленной азотной кислотой. Раствор осторожно выпарили, твёрдый остаток растворили в воде, а в получившийся раствор внесли железный порошок через некоторое время профильтровали. К фильтрату добавили раствор едкого кали, выпавший осадок отделили и оставили на воздухе, при этом цвет вещества изменился

3(62)

Хлористое железо обработали при нагревании концентрированной азотной кислотой и раствор осторожно выпарили. Твёрдый продукт растворили в воде, добавили поташ и выпавший осадок отделили и прокалили. над полученным веществом пропустили при нагревании газообразный водород

4 (66)

К раствору хлорного железа добавили кальцинированную соду и выпавший осадок отделили и прокалили. Над полученным веществом пропустили при нагревании угарный газ и твердый продукт последней реакции внесли во взаимодействие с бромом.

5 (86)

Железный порошок растворили в большом количестве разбавленной серной кислоты, через полученный раствор пропустили воздух и добавили сульфид аммония. образовавшуюся нерастворимую соль отделили и растворили в горячем растворе концентрированной азотной кислоты.

задание 30 и 31

.Аммиак, феррат калия, серная кислота,
гидрокарбонат меди (II), сульфат калия.

30. В ходе реакции образуется газообразное вещество

31. Выберите два вещества, которые вступают в РИО

Задание 30 и 31

Сульфат железа (II), серная кислота, азотная кислота, кремниевая кислота, гидроксид натрия.

30. В ходе реакции выделяется газ

31. В РИО вступает сильный и слабый электролит.

Задание 30 и 31

Сульфат железа (II), хлорат калия, гидроксид натрия, железо, карбонат кальция

30. В ходе этой реакции образуются и участвуют только сложные вещества.

31. В РИО происходит выпадение осадка